

saja aljumaaily
2017



الاجوبة النموذجية من مركز فحص الدراسة الاعدادية الكيمياء

السادس العلمي الاحيائي التمهيدي 2017



RTEDU



RT_EDU1



rt_edu



A_M_Z_F

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

﴿وقل عملوا في سبيل الله عملكم ورسول الله المؤمنين﴾

انطلاقاً من قول المصطفى (ص): ((زكاة العلم نشره وتعليمه))

تضع شبكة مواقع رحلة التفوق في السادس التعليمية التربوية الخيرية بين ايديكم احدي اعمالها من ملازم مرحلة السادس الاعدادي هذه المرحلة الهامة والمصيرية في حياة ائمتنا الطلبة وخاصة المتعافين منهم ولهم يتعذر عليه اقتناء هذه المساعدات المدرسية في محافظاتنا العراقية العزيزة بهدف النهوض وتطوير الواقع التعليمي ولو بالجزء اليسير.

اذ ان شبكتنا لا تقتصر على نشر الملازم المدرسية فقط انما تقوم بنشر الدروس المرئية المجانية لكفاً التدريسيين بالاضافة الى مجموعة قنواتنا التدريسية وكذلك الارشادات والنصائح وطرق الدراسة الصحيحة هذا من جهة. اما من جهة اخرى فهو كسر لشوكة بعض المحسوبين على الكادر التدريسي ممن يرفضون نشر ملازمهم والتعاون مع ابنائهم الطلبة ليأخذوا من المال هدفاً لهم ويتناسوا مصلحة الطالب والواقع التعليمي المتدني.

علماً ان كادر الشبكة والقائمين عليها هم مجموعة من الشباب العراقي الواعي المثقف بالاضافة الى تعاون بعض المدرسين الكرام كما واننا غير تابعين لأي جهة كانت رسمية او غير رسمية انما سر تجمعنا وعملنا هو خيري بحت املين من الله عز وجل ان يوفقنا لتقديم كل ما هو صالح لشعبنا ووطننا الحبيب.

كادر شبكة رحلة التفوق في السادس

٢٠١٥/٨/٢١

اد: مينا الاحمد

اد: اشرف الوائلي





الدور / المصنف

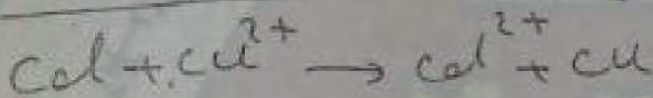
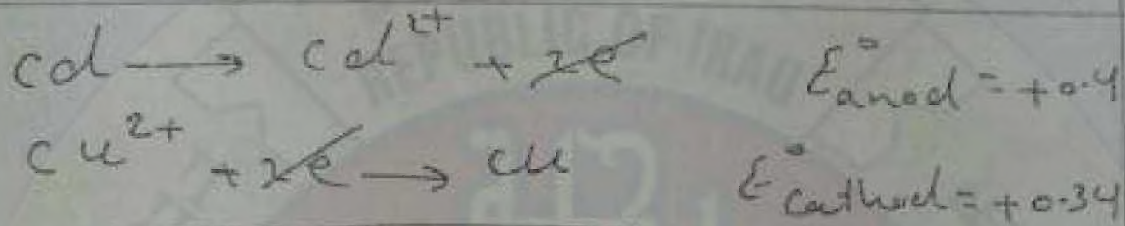
الأجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للنظام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

الغرفة / المعلم / الإصباح

الاسم المادة

جواب السؤال : الدور : الفقرة : ٩

الصفحة السؤال



$$\begin{aligned} E_{\text{cell}}^{\circ} &= E_{\text{anode}}^{\circ} + E_{\text{cathode}}^{\circ} \\ &= 0.4 + 0.34 = +0.74 \text{ V} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} E_{\text{cell}} &= E_{\text{cell}}^{\circ} - \frac{0.026}{n} \ln \frac{[\text{Cd}^{2+}]}{[\text{Cu}^{2+}]} \\ &= 0.74 - \frac{0.026}{2} \ln \frac{0.2}{0.1} \\ &= 0.74 - 0.013 \times 2.303 \log 2 \\ &= 0.74 - 0.013 \times 2.303 \times 0.3 \\ &= 0.74 - 0.0089 \end{aligned}$$

$$E_{\text{cell}} = 0.7311 \text{ V}$$

$$\Delta G = -n F E_{\text{cell}}$$

$$\Delta G = -2 \times 96500 \times 0.7311$$

$$\Delta G = -141.1 \text{ J}$$

نظام دمج واحدة على الخطأ الحساب ولمرة واحدة



الأممية الاقتصادية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧

الدور / المرحلية في

الدراسات العلمية / الإحصائية

اسم الطالب

جواب السؤال الأول : الفرقة ()

السؤال	الصفحة	جواب الطالب	الدرجة
١	٩٤	<p>أولاً :- قتل الإنسان وبيعه وبيعته أقل من صفر</p> <p>ثانياً :- تم دوا الإنسان وبيعه وبيعته أكبر من صفر</p>	٢
٩٣		<p>الاحتياطية هنا هي بغيره</p> <p>٢) التقاعدات الاجتماعية المقترحة :- هي تلك التقاعدات التي يكون فيها المورد ناتجة والمقاعد من طور واحد</p>	٣
١٩٤		<p>دراسة بآمين :-</p> <p>في السنة بين كمية المذاب المتعلقه</p> <p>عند حالة بآمين الى كمية المذاب المتعلقه</p>	٣
١٩٥		<p>العدد النشري لفعال :-</p> <p>هو المجمع الكلي للتركيبات</p> <p>معها الذرة المركبة والمؤلفة من اللينيات</p> <p>وأيضا العدد النشري لاجد الفاعل الشبيهة</p> <p>$R_n \propto x e^{-Kt}$</p>	٣

الدور / المصنف

٢٠١٧ / ٢٠١٦

الاسم / المصنف

الاسم / المصنف

الكيمياء

الاسم / المصنف

جواب السؤال الثاني (الفرد ب)

السؤال	الصفحة	الجواب	الدرجة
285		<p>الأكسجين عن راحة (مقدار موزون) الأجزاء من التفاعل</p> <p>① $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{Mg} \xrightarrow[\text{جانب}]{\text{إيثير}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$</p> <p>$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl} \xrightarrow[2) \text{H}_2\text{O}/\text{H}^+]{1) \text{DCA}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$</p>	5
273		<p>② $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{KOH} \xrightarrow[\text{H}_2\text{O}]{\Delta}$</p> <p>$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{Na} \longrightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}^-\text{Na}^+ + \frac{1}{2}\text{H}_2$</p> <p>$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}^-\text{Na}^+ + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$</p>	5
289		<p>③ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{NH}_3 \longrightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_3^+\text{Cl}^-$</p> <p>$\text{H}_2\text{O} + \text{NaCl} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2 \xleftarrow{\text{NaOH}}$</p> <p>الأمين</p>	5



الدور / الترميم

٢٠١٧ / ٢٠١٦

الفرع / الأحيائي

الكيمياء

جواب السؤال (الشايف : الفرع : ب)

الدرجة	الاسم	جواب السؤال	الصفحة
2	أحمد	<p>⑤</p> <p>Co $[Ar]_{18} 3d^7 4s^2$</p> <p>4s² 4p⁰</p> <p>↑ ↑ ↑ ↑ ↑</p> <p>↑ ↑</p>	84
2	طارق	<p>Co⁺² $[Ar]_{18}$</p> <p>4s⁰ 4p⁰</p> <p>↑ ↑ ↑ ↑ ↑</p> <p>↑</p>	
3	دانة	<p>$[Co(CN)_4]^{-2}$</p> <p>↑ ↑ ↑ ↑</p> <p>CN CN CN CN</p>	
10	ادامه	<p>نوع التآحيق / dsp²</p>	
10	ادامه	<p>الشكل الهندسي / مربع مستوي</p>	
10	ادامه	<p>الصفة لمغناطيسية / بارامغناطيسية لوجود إلكترونات غير مزدوجة</p>	



الدراسات والبحوث / الدورة / تمهيدية / ٢٠١٧ / ٢٠١٨

الدراسات والبحوث / الدورة / تمهيدية / ٢٠١٧ / ٢٠١٨

الدرجة	الاسم	الصفحة
٣	<p>١</p> <p>٢</p> <p>٣</p> <p>٤</p> <p>٥</p> <p>٦</p> <p>٧</p> <p>٨</p> <p>٩</p> <p>١٠</p> <p>١١</p> <p>١٢</p> <p>١٣</p> <p>١٤</p> <p>١٥</p> <p>١٦</p> <p>١٧</p> <p>١٨</p> <p>١٩</p> <p>٢٠</p> <p>٢١</p> <p>٢٢</p> <p>٢٣</p> <p>٢٤</p> <p>٢٥</p> <p>٢٦</p> <p>٢٧</p> <p>٢٨</p> <p>٢٩</p> <p>٣٠</p> <p>٣١</p> <p>٣٢</p> <p>٣٣</p> <p>٣٤</p> <p>٣٥</p> <p>٣٦</p> <p>٣٧</p> <p>٣٨</p> <p>٣٩</p> <p>٤٠</p> <p>٤١</p> <p>٤٢</p> <p>٤٣</p> <p>٤٤</p> <p>٤٥</p> <p>٤٦</p> <p>٤٧</p> <p>٤٨</p> <p>٤٩</p> <p>٥٠</p> <p>٥١</p> <p>٥٢</p> <p>٥٣</p> <p>٥٤</p> <p>٥٥</p> <p>٥٦</p> <p>٥٧</p> <p>٥٨</p> <p>٥٩</p> <p>٦٠</p> <p>٦١</p> <p>٦٢</p> <p>٦٣</p> <p>٦٤</p> <p>٦٥</p> <p>٦٦</p> <p>٦٧</p> <p>٦٨</p> <p>٦٩</p> <p>٧٠</p> <p>٧١</p> <p>٧٢</p> <p>٧٣</p> <p>٧٤</p> <p>٧٥</p> <p>٧٦</p> <p>٧٧</p> <p>٧٨</p> <p>٧٩</p> <p>٨٠</p> <p>٨١</p> <p>٨٢</p> <p>٨٣</p> <p>٨٤</p> <p>٨٥</p> <p>٨٦</p> <p>٨٧</p> <p>٨٨</p> <p>٨٩</p> <p>٩٠</p> <p>٩١</p> <p>٩٢</p> <p>٩٣</p> <p>٩٤</p> <p>٩٥</p> <p>٩٦</p> <p>٩٧</p> <p>٩٨</p> <p>٩٩</p> <p>١٠٠</p>	٧٨

$$(y - 0.3)^3 = \frac{0.62}{2000}$$

$$(y - 0.3)^3 = (0.0001)$$

$$y - 0.3 = 0.1$$

$$y = 0.3 + 0.1$$

$$y = 0.4 \text{ mol}$$

$$= 0.4 \text{ mol}$$

ملاحظة: - تقسم درجة واحدة على ١٠٠٠
و مرة واحدة فقط

القطب - الروماني

15/11/20

جواب السؤال (السراج) (القوم) ٢

التمرين	المادة	الوقت	الدرجة
245	245	245	245

8

$$N = \frac{\frac{m}{E_m}}{V_c}$$

$$E_m = \frac{M_{K_2Cr_2O_7}}{\eta}$$

$$= \frac{294 \text{ g/mol}}{6 \text{ eq/mol}} = 49 \text{ g/eq}$$

$$m = N_{eq/l} \times V_c \times E_m \text{ g/g}$$

$$= 0.16 \times 24 \times 49 = 18.81 \text{ g}$$

تخمين درجة ذوبان كبريتات البوتاسيوم

والرقيقه d/d



العدد / التسمية

الرقم

العدد / التسمية

الرقم	العدد / التسمية	الرقم
4	$\text{BaSO}_4 \rightleftharpoons \text{Ba}^{+2} + \text{SO}_4^{-2}$ $1.26 \times 10^{-3} \quad 1.26 \times 10^{-3}$ $K_{sp} = [\text{Ba}^{+2}] [\text{SO}_4^{-2}]$ $K_{sp} = (1.26 \times 10^{-3}) (1.26 \times 10^{-3})$ $= 1.588 \times 10^{-6}$	122
2	$M_1 V_1 = M_2 V_2$ $5 \times 2 = M_2 \times 100 \quad M_2 = \frac{10}{100} = 0.1 M$ $\text{BaSO}_4 \rightleftharpoons \left(\text{Ba}^{+2} + \text{SO}_4^{-2} \right)$ $S \quad 1.26 \times 10^{-3} M$	123
4	$\text{H}_2\text{S} \rightarrow 2\text{H}^+ + \left(\text{SO}_4^{2-} \right)$ $K_{sp} = [\text{Ba}^{+2}] [\text{SO}_4^{-2}]$ $1.588 \times 10^{-6} = S (0.01)$ $S = \frac{1.588 \times 10^{-6}}{0.01} = 1.588 \times 10^{-4} M$	124

العدد / التسمية



الهيئة العامة للدراسة الاتحادية للعلوم والدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧
العدد ١ - الامتحان
العدد ١ - الامتحان

جواب السؤال		رقم السؤال	
الدرجة	الوقت	الدرجة	الوقت
١	١٠	١	١٠
٢	١٠	٢	١٠
٣	١٠	٣	١٠
٤	١٠	٤	١٠
٥	١٠	٥	١٠
٦	١٠	٦	١٠

الدور / التحضير في

٢٠١٧ / ٢٠١٦

المادة / الكيمياء

الفصل / الكيمياء العامة

الكيمياء

جواب السؤال (السادس) الفصل ١

الدرجة	الصفحة	السؤال
3	29	<p> $q = Sm \Delta T$ $= 4.2 \times 1000 \times 3.6$ $q = 15120 \text{ J}$ </p> <p>كمية حرارة لفقرة نيتية اللاحقة</p>
2		<p> $n = \frac{m}{M}$ $= \frac{3}{32}$ $= 0.094 \text{ mol}$ </p>
2		<p> $q (\text{J/mol}) = \frac{-15120}{0.094}$ $= -160851 \text{ J/mol}$ </p>
1		<p> $\Delta H = q_p = -160851 \text{ J/mol}$ </p>
2		<p> $\Delta H (\text{KJ/mol}) = -160851 \times \frac{1 \text{ KJ}}{1000 \text{ J}}$ $= -160.851 \text{ KJ/mol}$ $= -161 \text{ KJ/mol}$ </p>

ملاحظة: تقسم درجة واحدة على 1000 للحصول على كج/مول
ولمرة واحدة.

الدور / التحصيل

٢٠١٧ / ٢٠١٦

الجامعة الأردنية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي

الدرس / العالميا / صيانة

اسم المادة / كيمياء

الدرجة	الاسم (الاسم) ، الرقم ()	الصفحة
	الدرجة (الدرجة) ، الرقم ()	
	الدرجة (الدرجة) ، الرقم ()	
3	<p>① $C_nH_{2n+2}O$</p> <p>لا يتقبل المركب لكاف لو كانا ويتأكسد تأكسداً تاماً : هو تحول أولي</p>	265
2	<p>$M = C_nH_{2n+2}O$</p> <p>60 = 12x n + 1x 2n + 2 + 16x 1</p> <p>60 = 12n + 2n + 18</p> <p>60 - 18 = 14n</p> <p>n = 3</p> <p>$\therefore C_3H_7O$ الصيغة الجزيئية</p>	<p>الصيغة الجزيئية</p> <p>في حال عدم أكمال الإجابة</p> <p>من قبل الطالب بسبب عدم وجود الكسر الذرية تقطع درجة طفلة بعد كتابة القانون</p>
3	<p>الصيغة لتركيبية</p> <p>1- إيثانول $CH_3CH_2CH_2OH$</p> <p>$CH_3CH_2CH_2OH \xrightarrow[CO]{K_2Cr_2O_7/H^+} CH_3CH_2C(=O)H \xrightarrow[O]{K_2Cr_2O_7/H^+} CH_3CH_2C(=O)OH$</p> <p>إيثانول</p>	<p>إيثانول</p> <p>إيثانول</p> <p>إيثانول</p>
3	<p>المجموعة لتعالة القانون العام</p> <p>الصيغة الجزيئية</p> <p>$CH_3CH_2C(=O)H$ $C_nH_{2n}O$ $(-C(=O)H)$</p> <p>$OH_3CH_2C(=O)OH$ $C_nH_{2n}O_2$ $(-C(=O)OH)$</p>	<p>إيثانول</p> <p>إيثانول</p> <p>إيثانول</p>

نمته بعونه تعالى

للمزيد من الملائم والدروس وكل ما يخص طلبة السادس
الأعدادي زورونا على مواقع التواصل الاجتماعي ...



رحلة التفوق في السادس



رحلة التفوق في السادس



[telegram.me/A_M_Z_F](https://t.me/A_M_Z_F)



رحلة التفوق في السادس



www.instagram.com/rt_edu

رحلة التفوق في السادس

عطاء بلا حدود

أ.د اشرف الوائلي

أ.د مينا الاحمد